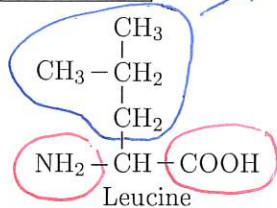


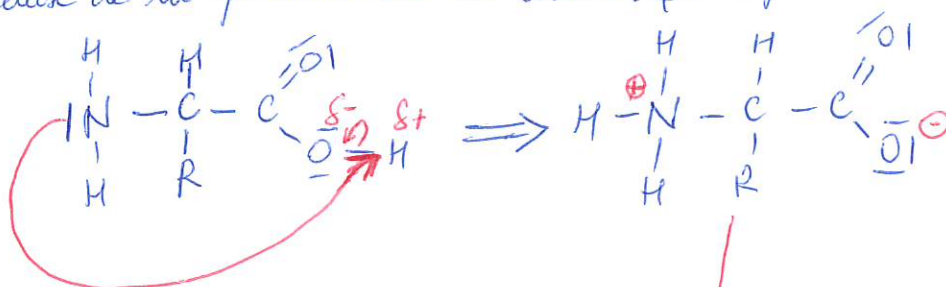
Solution 8



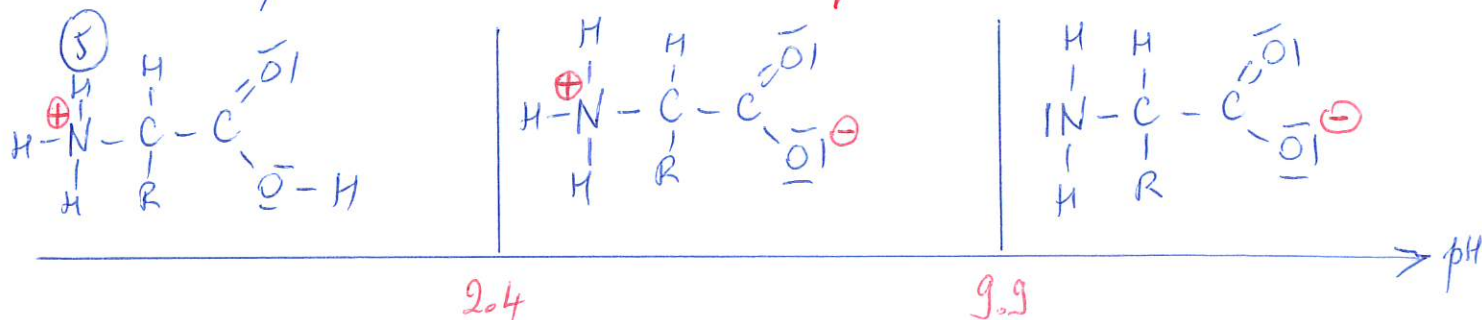
noté R dans le cours

(1) La leucine est bien un acide α -aminé car on a bien un groupe amine $-\text{NH}_2$ et un groupe acide carboxylique $-\text{COOH}$ sur le même carbone.

(2) Non, cette molécule n'existe pas sous cette forme dans la nature à cause du
(3) doublet non liant de l'azote N qui va attaquer le H de $-\text{COOH}$ à cause de la polarité de la liaison (O est plus électro-négatif que H)



(4) on trouve les expressions amphion ou zwitterion dans la littérature chimique.



↑
l'acidité la plus forte correspond au groupe $-\text{COOH}$